- (19)【発行国】日本国特許庁 · J P)
- 12) 【公報種別】公開特許公報 · A)
- (1):【公閒番号】特閒2000-199963 (P2000-199963A
- (43) 【公開日】平成12年7月18日(2000 7 18)
- (54) 【発明の名称】感光性組成物及びそれを用いたバターン 形成方法
- (51) 【国際特許分類第7版】 G03F 7/075 511 CO8F 2 46 290.114 CO9D 4/02 133 14 G03F 7/027 501 7.028 7, 30 7:40 501 H01L 21:027

(FI) G03F 7,075 511 CO8F 2/4 290/14 CO9D 4/02 183/14 GC3F 7/027 501 7/028 7./30 7:40 501 H01L 21/30 502 R

【審査請求】未請求

【請求項の数】3

【出願刑態】〇ミ

【全頁数】7

- (21) 【出願番号】特願平11-198
- [22] 【出願日】平成11年1月4日 (1999 1 4)
- 7" 【出類人】

【識別番号】000003034

【氏名又は名称】東亞合成株式会社

【住所又は居所】東京都港区西新橋1丁目14番1号

72 【発明者】

- (19) [Publication Office] Japanese Patent Office (JP)
- (12) [Kind of Document] Japan Unexamined Patent Publication (A)
- (11) [Publication Number of Unexamined Application] Japan Unexamined Patent Publication 2000 199963(P2000 199963A)
- (43) [Publication Date of Unexamined Application] 2000 July 18 day (2000.7.18)
- (54) [Title of Invention] IT USED PHOTOSENSITIVE COMP OSITION AND THAT PATTERN FORMATION METHOD

[FI] G03F 7/075 511 C08F 2/46 290/ 14 C09D 4/02 183/14 G03F 7/027 501 7/028 7/30 7/40 501 H01L 21/30 502 R

[Request for Examination] Examination not requested

[Number of Claims] 3

[Form of Application] OL

[Number of Pages in Document] 7

- (21) [Application Number] Japan Patent Application Hei 11 1 98
- (22) [Application Date] 1999 January 4 day (1999, 1.4)
- (71) [Applicant]

[Applicant Code] 000003034

[Name] TOAGOSELCO, LTD, (DB 69-056-9892)

[Address] Tokyo Minato-ku Nishishimbashi 1-14-1

(72) [Inventor]

JP 00199963A Machine Translation

【氏名】藤原 正裕

【住所又は居所】愛知県名古屋市港区船見町1番地の1 東 亞合成株式会社名古屋原合研究所内

(72)【発明者】

【氏名】田口 裕務

【住所又は居所】愛知県名古屋市港区船見町1番地の1 亞合成株式会社名古屋等合研究所内

【テーマコード(参考 】2H0252H0964J0114J0274J038

【Fターム(参考)】 2H025 AA00 AB15 AB17 AC01 AD01 BC14 BC42 BC53 BC77 CAU1 FA03 FA15 FA29 2H096 AA0 0 AA26 AA27 BA05 BA06 BA20 EA02 GA02 HA01 JA04 4J 011 QA23 QA24 GA27 GA44 QB03 QB20 QB22 QB24 QB25 SA02 SA04 SA16 SA46 SA54 SA64 SA82 UA01 UA03 UA04 UA05 VA01 WA01 4J027 AA02 AE02 AE02 AE04 AG01 AH 03 AJ08 BA23 BA24 BA26 BA27 GA18 CA19 CA36 CB03 CB09 CB10 CC02 CC03 CC05 CC06 CC08 CD10 4J038 FA12 1 FA122 FA211 FA212 FA241 FA242 FA251 FA252 FA281 FA282 JA29 JA33 JA34 JB39 JC18 KA03 NA18 PA17 PB (57)【要約】

【課題】紫外線等の活性エネルギー線の照射によって厚膜バターンの形成が可能である感光性組成物、及びそれを用いたパターン形成方法を提供する。

【解決手段】下記式(1)で表される繰り返し単位を有する 光硬化性シラザン化合物(A)、少な、とも2個の(メタ) アクリロイル基を有する光硬化性化合物(B)及び光重合開 始剤・C)を含有する感光性組成物。

【化1】

$$\begin{array}{c|cccc}
R^1 & R^3 & O & R^4 \\
 & & & & & \\
\hline
 & & & & & \\
 & & & & & \\
\hline
 & & & & & \\
(Si - - N - C - N) - C - N) - & & \\
\hline
 & & & & \\
R^2 & & & & \\
\end{array}$$
(1)

(上式において、R¹はラジカル重合性不飽和基を含む基であり、R²、F³及びR⁴は互いに同一であるか又は異なる基であり、水素原子、炭素原子数1~3のアルキル基又はアリール基である。)

[Name] Fujiwara Masahiro

[Address] Inside of Aichi Prefecture Nagoya City Minato-ku Fu nanu-cho 1-1 Toagosei Co. Ltd. (DB 69-056-9892) Nagoya Central Research Laboratory

(72) [Inventor]

[Name] Taguchi Hirokane

[Address] Inside of Aichi Prefecture Nagoya City Minato-ku Fu nami-cho 1-1 Toagosei Co. Ltd. (DB 69-056-9892) Nagoya Central Research Laboratory

[Theme Code (Reference)] 2H0252H0964J0114J0274J038

(57) [Abstract]

[Problem] Photosensitive composition, and uses that pattern formation method whose formation of thethick film pattern is possible with lighting of ultraviolet light or other irradiation are offered.

[Means of Solution] Photosensitive composition which contain s photocurable silazane compound (A), possess (meth) acryloyl group of at least twothe photohardening compound (B) and photoinitiator (C) which possess repeat unit which is displayed with below-mentioned Formula (1).

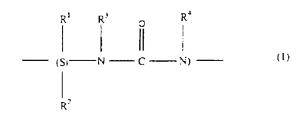
[Chemical Formula 1]

(In above equation, R1 is basis which includes radically polymerizable unsaturated group, the R2 and R3 and R4 are same mutually, or are basis which differs, are hydrogen atom and number of carbon atoms 1 to 3 alkyl group or aryl group.)

【特許請求の範囲】

【請求項:】下記式(1)で表される繰り返し単位を有する 光硬化性シラザン化合物(A)、少なくとも2個の(メタ) アクリロイル基を有する光硬化性化合物(B)及び光重合開 始剤(C)を含有することを特徴とする感光性組成物。

[ft:]



(上式において、 R^1 はラジカル重合性不飽和基を含む基であり、 R^2 、 R^3 及び R^4 は互いに同一であるか又は異なる基であり、水素原子、炭素原子数 $1\sim3$ のアルキル基又はアリール基である。)

【請求項2】請求項1記載の感光性組成物を基材に塗布した後、途布面に活性エネルギー線を照射して基材上のパターン形成領域を硬化させ、その後未硬化の感光性組成物を現像液により溶解除去することを特徴とするパターンの形成方法。

【請求項3】請求項2記載の溶解除去を終えた後、得られたバターンを加熱することを特徴とするセラミックス製パターンの形成方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、活性エネルギー線の照射によってバターン形成可能な光硬化性組成物及びそれを用いたパターン形成方法に関するものである。本発明は、所望の形状を有する厚膜パターンを基材の上に形成する技術分野によいて有用である。

[3002]

【従来の技術】シラザン化合物は、加熱処理により非常に硬いセラミックス被膜が得られることが知られており、特開平6-299118号公報などで報告されている。しかし、こ

[Clain(s)]

[Claim 1] Photosensitive composition, which designates that photocurable silazane compound (A), possess (meth) acryloyligroup of the at least two photohardening compound (B), and photomitiator (C) which possess repeat unit which is displayed with below-mentioned Formula (1) are contained as feature

a' - '

[Chemical Formula 1]

(In above equation, R) is basis which includes radically polymerizable unsaturated group, the R2 and R3 and R4 are same mutually, or are basis which differs, are hydrogen atom and number of carbon atoms 1 to 3 alkyl group or aryl group.)

[Claim 2] After applying photosensitive composition which is stated in Claim 1 to substrate, irradiating irradiation to coated surface, hardening patterned domain on substrate, the after that uncured photosensitive composition with developer dissolution and removal formation method of the pattern which designates that it does as feature.

[Claim 3] After finishing dissolution and removal which is stated in Claim 2, theformation method of ceramic pattern which designates that pattern which is acquired as feature.

[Description of the Invention]

[0001]

[Technological Field of Invention] This invention is something regarding pattern formation possible photocurable composition and thepattern formation method which uses that with lighting of irradiation, this invention is useful in technological field which forms thick film pattern which possesses the desired shape on substrate.

[0002]

[Prior Art] As for silazane compound, it is informed, is reported, with Japan Unexamined Patent Publication Hei 6 - 299118 disclosure etc thatthe very hard ceramic coating is acquired by

port of the second

UP 00199963A Machine Translation

れらの公開特許公報により報告されたシラザン化合物は、加熱処理により耐勢性。耐摩耗性に優れる秘密な膜を与えるが、感光性を有すらものではない。シラザン化合物を含む組成物へ感光性を付与して、フェトリングラフィーによりセラミックス製パターンを形成する種々の技術が知られている。

酸によるSュート結合の分解反応を利用したもの

特別昭ら2…2224ら号公報において、元酸発生剤、シラザン化合物及びフェノールノボラ、ク樹脂だりなる感光性組成物が提案されている。これは「露光により発生した酸が、SITN結合を分解し、シリルアルコール基、アミン基等を形成し、アルカリ溶液などの現像液に対する溶解度が増すことを利用している。この感光性組成物は、シラザン化合物の含有量が低いため、熱処理によりセラミックスの被膜を得ようとすると非常に薄い皮膜しか得られない。

ジアゾ樹脂の感光性を利用したもの

特開平02-425:号は報において、シラデン化合物、カルボキシル基を有するアフリルボリマー及びジアソ樹脂からなる感光性組成物が提案されている。これは、ジアソ樹脂の感光性を利用したものである。この感光性組成物におけるアクリルボリマーには光照射により重合を起こず性質がない。また、シラザン化合物の含有量が低く、セラミックスの被膜を得ようとするとやはり非常に導い皮膜しが得られない。

シラザン結合の光酸化反応を利用したもの

特開平9~230576号公報 特開平9~230600号公報、特開平9~232707号公報及び特開平9~232507号公報及び特開平9~232538号公報では、シラザンボリテーの学展へA・Fu一時により短波長紫外光(1ヶ2nm)を照射し、現像液で現像し、高温で加熱することでセラミックス皮膜を得る方法が提案されている。これは、シラザン結合が成長2200m以下の短波長光を吸収すると、酸素の子や水分子と同酸化反応を起こし、シロギサン架橋することを利用したものであるに、シラザン化合物の含有量が高い反面、短波技紫外光の光源として特殊な装置が必要であるという問題がある。

heat treatment. But, silarane compound which is reported by these Japan Unexamined Patent Publication, gives dense film whichis superior in heat resistance, and abrusion resistance with heat treatment, but it is notsomething which possesses photosensitive. Granting photosensitive to composition which includes silazane compound, various technologywhich forms ceramic pattern by photolithography is informed.

Decomposition reaction of Si-N bond due to acid was utilized thing

In Japan Unexamined Patent Publication Showa 62 - 222246 disclosure, photosensitive composition which consists of photo acid generator, silazane compound and thephenol novolak resin is proposed. As for this, acid which occurs due to exposure, disassembles the Si-N bond, forms silyl alcohol group and amine group, etc utilizes fact that thesolubility for alkali solution or other developer increases. Because content of silazane compound is low, when it tries to obtain the coating of ceramic with heat treatment only very thin film it canacquire this photosensitive composition

Photosensitive of diszo resin was utilized thing

In Japan Unexamined Patent Publication Her 02 - 4251 disclosure, photosensitive composition which consists of acrylic polymer and diazo resinwhich possess silazane compound and carboxyl group is proposed. This is something which utilizes photosensitive of diazo resin. With illumination causes polymerization there is not a property which in the acrylic polymer in this photosensitive composition. In addition, when content of silazane compound tries will be low, to obtain the coating of ceramic only after all very thin film it canacquire.

Photooxidation reaction of siluzane connection was utilized thing

With Japan Unexamined Patent Publication Her 9 - 230576 dis closure. Japan Unexamined Patent Publication Hei 9 - 230600 disclosure. Japan Unexamined Patent Publication Hei 9-232307 disclosure and Japan Unexamined Patent Publication Hei 9 - 232538 disclosure, it irradiates the short wavelength ultraviolet light (193 nm) with ArF laser to coating of silazane polymer, develops with the developer, method which obtains ceramic film by fact that it heatswith high temperature is proposed. As for this, when silazane connection absorbs short wavelength light of wavelength 220 nm or less, the oxygen molecule and water molecule and photooxidation reaction happen, it is something whichutilizes fact that siloxane crosslinking it does. While content of silazane compound is high regarding technology which is disclosed in these Japan Unexamined Patent Publication., there is a problem that special equipment isnecessary as light source of short wavelength ultraviolet light.

SISI 結合を有する感光性ポリシラン誘導体の感光性を利用したもの

特開平10~36516号公報では、ポリシラザン化合物と脱水素触媒より、(S) (S): 結合を有する感光性ホーンラン誘導体を合成し、その塗膜に紫外線照射することで、分子間の反応を起こす方法が提案されている。この技術には、脱水素触媒によるコスト高の問題がある。

[0003]

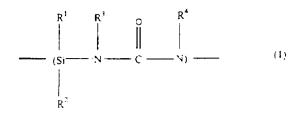
【発明が解決しようとする課題】本発明は、紫外線等の活性 エネルギー線の照射によって厚膜パターンの形成が可能である感光性組成物、及びそれを用いたパターン形成方法を提供 することを課題とするものである。

[0004]

【課題を解決するための手段】本発明者は、上記課題を解決するため、鋭意検討した結果、特定のシラザン化合物を含有させることが極めて有効であることを見出し、本発明を完成するに至った。即ち、本第1発明は下記式(1)で表される繰り返し単位を有する光硬化性シラザン化合物(A1、少な、とも2個の(メタ)アクリロイル基を有する光硬化性化合物(B)及び光重合開始剤(C)を含有することを特徴とする感光性組成物であり、

[0005]

【化2】



【0006】 上式において、R₁はラジカル重合性不飽和基を含む基であり、Pf、Rf及びRfは互いに同一であるか又は異なる基であり、水素原子、炭素原子数 1~3のマルキル 基来はアリール基である。.

本第2発明は、本第1発明の感光性組成物を基材に塗布した 後、塗布面に活性エネルギー線を照射して基材上のパターン 所成領域を硬化させ、その後未硬化の感光性組成物を現像液 Photosensitive of photosensitive poly silane derivative which possesses (Si-Si) connection was utilized thething

With Japan Unexammed Patent Publication Hei. 10 - 36516 disclosure, photosensitive polysilarie derivative which possesses (Si-Si) connection is synthesizedfrom polysilazane compound and dehydrogenation catalyst, by fact that ultraviolet light illumination it does, themethod which causes reaction of intermolecular is proposed to coating. There is a problem of high cost due to dehydrogenation catalyst in this technology.

[0003]

[Problems to be Solved by the Invention] This invention is som ething which designates that photosensitive composition, and uses that pattern formation method whose formation of thick film pattern is possible with the lighting of ultraviolet light or other irradiation are offered as problem.

[0004]

[Means to Solve the Problems] This inventor, in order to solve above-mentioned problem, result of the diligent investigation, discovered fact that quite it is effective, to contain thespecific silazane compound, this invention reached to completion. Namely, this first invention is photosensitive composition which designates that photocurable silazane compound (A), possess (meth) acryloyl group of at least two photohardening compound (B) and photoinitiator (C) whichpossess repeat unit which is displayed with below-mentioned Formula (1) are contained as feature,

[0005]

[Chemical Formula 2]

[0006] (In above equation, R1 is basis which includes radically polymerizable unsaturated group, the E2 and R3 and R4 are same mutually, or are basis which differs, are hydrogen atom and number of carbon atoms 1 to 3 alkyl group or aryl group.)

As for this second invention, photosensitive composition of the s first invention was applied to substrate rear, Irradiating irradiation to coated surface, hardening patterned domain on

LP 00199963A Machine Translation

により溶解除去することを特徴とするパターンの形成方法であり、本第3発明は、本第2発明における溶解除去を終えた後、得られたパターンを加熱することを特徴とするセラミックス製パターンの形成方法である。

[0007]

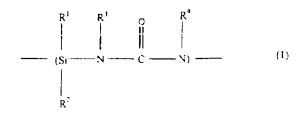
【発明の実施の形態】以下、本発明を詳細に説明する。

〇光硬化性シラザン化合物(A)

本発明における光硬化性シラザン化合物 (A) は下記式 (1) で表わされる繰り返し単位を有する。

[6000]

[化3]



【0009】(上式において、R₁はラジカル重合性不飽和基を含む基であり、R²、R³及びR⁴は互いに同一であるか又は異なる基であり、水素原子、炭素原子数 1~3のアルキル基又はアリール基である。)

【0010】前記式 1 における好ましい日は炭素数が1~3のアルケニル基であり、さらに好ましくはビニル基である。前記式 (1) におけるR2、R3及びR4は互いに同一であるか又は異なる基であり、好ましい例は、水素原子、メチル基又はフェニル基である。

【0011】化合物(A)は、所望により下記式(2)、(3)又は(4)で表わされる繰り返し単位を有するものである。

[0012]

substrate, the after that uncured photosensitive composition it is a formation method of pattern whichdesignates that dissolution and removal it does as feature with developer, as forthis 3rd invention, after finishing dissolution and removal in this second invention, the it is a formation method of ceramic pattern which designates that pattern which is acquired is heated as feature.

[0007]

[Embodiment of Invention] Below, this invention is explained ϵ n detail.

.circ. photocurable silazane compound (A)

Photocurable silazane compound (A) in this invention has repeat unit which is displayed with thebelow-mentioned Formula (1).

[8000]

[Chemical Formula 3]

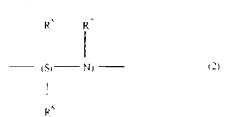
[0009] (In above equation, R1 is basis which includes radically polymerizable unsaturated group, the R2 and R3 and R4 are same mutually, or are basis which differs, are hydrogen atom and number of carbon atoms 1 to 3 alkyl group or aryl group.)

[0010] Desirable R1 in aforementioned Formula (1) carbon number is alkenyl group of 1 to 3, furthermore is preferably vinyl group. R2 and R3 and R4 in aforementioned Formula (1) are samemutually, or are basis which differs, desirable example, is the hydrogen atom, and methyl group or phenyl group.

[0011] Compound (A) below-mentioned Formula (2), is something which possesses therepeat unit which is displayed with (3) or (4) with desire.

[0012]

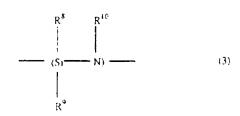
[化4]



【0013】(上式において、R⁶はラジカル重合性不飽和基を含む基であり、R⁶及びR⁷は互いに同一であるか又は異なる基であり、水素原子、炭素原子数1~3のアルキル基又はアリール基である。)

[0014]

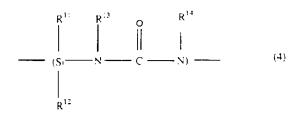
【化5】



【0015】 $(R^8, R^9$ 及び R^{10} は互いに同一であるか又は 異なる基であり、水素原子、炭素原子数 $1\sim3$ のアルキル基 又はアリール基である。)

[0016]

【化6】



【0017】 $(E^{1}-E^{1})$ 、 R^{13} 及び R^{14} は互いに同一であるか又は異なる基であり、水素原子、炭素原子数 $1\sim3$ のアルキル基又はアリール基である。

【0018】前記式、2・における好ましい R^5 は炭素数が 1~3のアルケニル基であり、さらに好ましくはビニル基である。前記式 (2)、(3) 又は (4) における R^5 、 R^7 、 R^{10} 、 R^{11} 、 R^{12} 、 R^{13} 及び R^{14} は互いに同一であるか又は異なる基であり、好ましい例は、水素原子、メチル

[Chemical Formula 4]

[0013] (In above equation, R5 is basis which includes radically polymerizable unsaturated group, the R6 and R7 is same mutually, or is basis which differs, is the hydrogen atom and number of carbon atoms 1 to 3 alkyl group or aryl group.)

[0014]

[Chemical Formula 5]

[0015] (Rs and R9 and R10 are same mutually, or are basis which differs, are hydrogen atom and number of carbon atoms 1 to 3 alkyl group or aryl group.)

[0016]

[Chemical Formula 6]

[0017] (R11, R12 and R13 and R14 are same mutually, or are thebasis which differs, are hydrogen atom and number of carbon atoms 1 to 3 alkyl group or aryl group.)

[0018] Desirable R5 in aforementioned Formula (2) carbon number is alkenyl groupof 1 to 3, furthermore is preferably vinyl group. Aforementioned Formula (2), R6, R7, R8, R9, the R10, R11, R12 and R13 and R14 in (3) or (4) are thesame mutually, or are basis which differs, desirable example, is the

hydrogen atom and methyl group or phenyl group.

【0019】 化合物(A)によける上記式(1)の繰り返し単位の数をaとし、上記式 2 の繰り返し単位の数をbとし、上記式 4 の繰り返し単位の数をcとし、上記式 4 の繰り返し単位の数をcとしたとき、aは1以上の整数であり、b。 c及びdは何れも0以上の整数である。好ましい a b、c及びdは (a+b) \neq \neq \neq 0 3 を満たし、さらに好ましくは (a+b) \neq \neq 0 0 5 を満たす数である。

【0020】この化合物(A)はラジカル重合性不飽和基を有しているので、活性エネルギー線を照射すると容易に重合する。又、この化合物(A)は 高温で加熱することにより容易にセラミックスに変化する。

【0021】シラザン化合物(A)は、直鎖状であっても、環状であってもよく、分子内に直鎖状構造と環状構造が混在する構造するであってもよく、直鎖状のシラザン化合物と環状のシラザン化合物の両者を併用しても良い。

【UO22】シラザン化合物(A)の好ましい重量平均分子量は、300~50 000であり、より好ましくは500~20 900であり、さらに好ましくは1 000~10,000である。重量平均分子量が300未満の場合、後述するパターン形成時の加熱処理中に低分子量のシラザン化合物(A)が揮発しやすい。また、分子量が50,000を超える場合、パターンのコントラストが悪・なり、パターンの境界が不明瞭となる恐れがある。

【0023】〇(メタ・アクリルロイル基を有する化合物(B)

本発明における少なくとも2個の(メタドアクリル基を有す る化合物(B)は、活性エネルギー線の照射により架橋構造 を形成し、本発明の感光性組成物の現像液への溶解性を低下 させるためのものである。好ましい具体例として、トラメチ ロールプロパントリ(メタ)アクリレート、ペンタエリスリ トーールンドリ(メ゙タ)アクリレート、グリセリントリ(メ゙タ) アクリレート、ジベンタエリスリトールドリコメタエアラリ レート、トリス ニ メターアクリロキシエチル・イソシマネ レート、ヘンダエリスリトールデトラ(メダ) アグリュート ジベンタエリスリトールテトラ(メターアクリシートージ へこ タエリス チトールペンタ(メタ) マフェレー・ニジベン ヌエリスリトールペキサ(メネ)アクリレート ビスフェノ ルム型エポキシ樹脂のエホキシ基と(メダ) アクリル酸か らなるエポキショメタンアクリレート、フェノールノホラッ ク型ニホキシ樹脂のエポキシ基と(メターアクリル酸からな るエポキシ(メタ)アクリレート、多価マルコールのポリグ リシジルエーテルと (メマ) アクリル酸からなるエポキシ

[0019] When quantity of repeat unit of above Formula (1) in compound (A) is designated as the all quantity of repeat unit of above Formula (2) is designated as theb, quantity of repeat unit of above Formula (3) is designated as eithe quantity of repeat unit of above Formula (4) being designated as different unit of above Formula (4) being designated as different unit of above Formula (4) being designated as different unit of above Formula (4) being designated as different unit of above Formula (5) in the greater of 0 or greater. Desirable a, b, c, and d (a + b) fill up (a + b + c + d) = 0.03, furthermore it is a quantity which fills up preferably (a + b) (a + b + c + d) = 0.05.

[0020] Because this compound (A) has had radically polymerizable unsaturated group, irradiation polymerizes is irradiated easily. This compound (A) of also, changes easily in ceramic by heating withthe high temperature.

[0021] Silazane compound (A), also being a straight chain it may be a cyclic, construction where thelinear structure and ring structure exist together in intramolecular it does, to be it is possible, jointly using silazane compound of straight chain and both of the silazane compound of cyclic is good.

[0022] Weight average molecular weight where silazane compound (A) is desirable is 300 to 50,000, is more preferably 500 to 20,000, furthermore is preferably 1,000 to 10,000. When weight average molecular weight is under 300, silazane compound (A) of low molecular weight is easy todo volatilization in heat treatment at time of pattern formation which it mentionslater. In addition, when molecular weight exceeds 50,000, contrast of pattern becomes bad, there is a possibility boundary of pattern becoming the indistinct.

[0023] It possesses .circ. (meth)acrylic Roy jp11 basis compound (B)

Compound (B) which possesses (meth) acrylic group of at least t wo in this invention formsthe crosslinked structure with lighting of irradiation, solubility to developer of the photosensitive composition of this invention it is something in order to decrease. Desirable embodiment doing, trimethylolpropane tri (meth)acrylate, pentaerythritol tri (meth)acrylate, A urethane acrylate of polyglycidyl ether of epoxy group of epoxy group of glycerine tri (meth)acrylate, the dipentaerythritol tri (meth)acrylate, tris ((meth)acryloxy ethyl) isocyanurate, pentaerythritol tetra (meth)acrylate, dipentaerythritol tetra (meth)acrylate, dipentaerythritol penta-(meth acrylate, dipentaerythritol hexa (meth)acrylate, and the bisphenol A type epoxy resin and epoxy (meth)actylate and phenol novolac type epoxy resin which consist of (meth) acrylic acid andthe epoxy (meth)acrylate and polyhydric alcohol which consist of (meth) acrylic acid and epoxy (meth)acrylate and polyhydric alcohol which consist of (meth)

メタ・アクリレード、多価マルコールのウレタンアクリレート。カルボギャル基を持つマフリルギリマーのカルボギャル基を持つマフリルギリマー等がある。メネーマクトル基を含有するアクリルボリマー等がある。これら近化合物を2種類以上併用することは差し支えない。現像性に優れた感光性組成物を得るには、これらの中で、分子内に3個の、メタ・アクリロイル基を有するものが好まし、フェノールノボラック型エボギン樹脂のエボギン基と(メタ・アフリンの最からなるエボギ)。メタンアフリレートが好ましい。

【0024】 本発明においては、これら少なくとも2個の(メタ・アクリル基を有する化台物 B の割台は、(A)と(3・の台計に対して10~90重量%である。10重量%よりも少ない場合、パターンのコントラストが悪くなり、パターンの境界が不明瞭となる傾向が見られ、90重量%を超える量を添加すると、シラザン化合物の割合が低くなり、加熱処理を行った時間られるセラミックス皮膜の膜摩が薄くないましい割台は、15~80重量%であり、さらに好ましては20~70重量%である。

【① 0 2 5 】 〇光重合開始剤 (C)

本発明における光重合開始剤(C)は、活性エネルギー線の 照射によりラジカルを発生し、本発明の感光性組成物の重合 を開始させるためのものである。好ましい具体例として、2 ヒトロキッ・ 2ーメチル・1ーフェニル・1ーフロバノン . 1 - ユーオソプロピルフェニル) --2 - ヒドロキシ- 2 メチルー1・プロパノン、2ーメチルー1- (4-)メチ ルチオ』フェニル) - 2 ~ モルホリノー 1 ~ プロハノン、 1 ヒドロキッシクロペキシルフェニルケトン、ペンジルジメ チルケタールのようなアセトフェノン系、フェニルメトキシ ジケトンのようなジケトン系、イソプロビルチオキサントン にゅうジメチルアミノ安息香酸エチルの併用、2 4ージェ チルギオキサントンとロージメチルアミノ安息香酸エチルの 併用のようなチオキサントン系が挙げられる。より好ましい 具体例は 2・メチルー1ー(4ー(メチルチオ)フェニル)・2-モルホリノ・1ープロハノンと2 4ージエチルチ オキサントンの混合物である。これら光重合開始剤は単独で 若し、は2種以上を混合して用いることができる。

【002丁】本第1発明の歴光性組成物は一本来の諸特性を著し、低下させない範囲内で、熱重合開始剤、溶剤、フィラー類、レベリンド剤、消泡剤又は熱重合禁止剤等を所望により含有させることができる。

【0028】 ①熱重合開始剤

acrylic acid and adding glycidyl (meth)acrylate tothe curboxyl group of acrylic polymer which has carboxyl group, a acrylic polymer etc which contains the (meth) acrylic group which is acquired there is. 2 kinds or more jointly using these compound does not become inconvenient. To obtain photosensitive composition which is superior in developing behavior, among these, thosewhich possess (meth) acryloyl group of 3 in intramolecular are desirable, the epoxy group of phenol novolacitype epoxy resin and epoxy (meth)acrylate and dipentaerythritol hexa (meth)acrylate which consist of the (meth) acrylic acid are desirable.

[0024] Regarding to this invention, ratio of compound (B) which possesses (meth)acrylic group of these at least two is 10 to 90 wt% vis-a-vis total of (A) and (B). When it is little in comparison with 10 wt%, contrast of patternbecomes bad either, you can see tendency where boundary of patternbecomes indistinct, when quantity which exceeds 90 wt% is added, ratio of silarane compound low or, when doing heat treatment, flm thickness of theceramic film which is acquired thin. Desirable ratio is 15 to 80 wt% furthermore is preferably 20 to 70 wt%.

[0025] .circ. photoinitiator (C)

It is something in order photomitiator (C) in this invention gen erates radicaldue to lighting of irradiation, to start polymerization of thephotosensitive composition of this invention. As desirable embodiment, 2 - hydroxy - 2 - methyl. - 1 - phenyl - 1 - propanone, thel - (4 - isopropyl phenyl) -2 - hydroxy - 2 - methyl - 1 - propanone , 2 - methyl - 1 -(4 - (methylthio) phenyl) - 2 - morpholino - 1 - propanone, diketone systemlike acetophenone type, and, phenyl methoxy diketone like 1 - hydroxy cyclohexyl phenyl ketone and benzyl dimethyl ketal you canlist thioxanthone type like combined use of combined use, 2.4-di ethyl thioxanthone and theethyl p-dimethylaminobenzoate of isopropyl thioxanthone and ethyl p-dimethylaminobenzoate. A more desirable embodiment is 2 - methyl - 1 - (4 - (methylthio) phenyl) - 2 morpholino - 1 - propanone and blend of the 2,4-di ethylthioxanthone. Mixing or 2 kinds or more with alone, you can use these photoinitiator.

[0026] Proportion where photomitator (C) is desirable is 0.1 to 20 weight 6 o vis-a-vis the total of compound (A) and compound (B), is more preferably 0.5 to 10 weight 6 o.

[0027] Photosensitive composition of this first invention, original characteristics inside range whichdoes not decrease considerably, thermal polymerization initiator, solvent, filler, the leveling agent, can contain foam inhibitor or thermal polymerization inhibitor etc due to desire.

[0028] .circ. thermal polymerization initiator

熱重合開始剤は、本第1発明の総元性組成物の架橋密度を向上させる効果を有するものであっ、好ましい具体例として、ジーエピア・ブデルベルでキッド、ブフミルベルオキシド等の過酸化物。アブビスイフファコニトブル、2、2ーアゾビス(2、4ージメチルバレコニトチル、等のアゾ化合物がある。熱重合開始剤の好ましい配合割合は、感光性組成物の全量100部当たりの、1~1)部。より好ましたは0~2~5部である。

【0029】〇溶剤

本第1発明の感光性組成物において 溶剤は、塗布性の改善及び作業性の向上に有効であり 又後述する方法により形成するハターンの膜厚を調整する際に有効である。溶剤の好ましい具体例として、トルエン、キンシン等の芳香族炭化水素類、アセトン、メチルエチルケトン・メチルイソブチルケトン・シクロヘキサノン等のケーン類 ジオキサン等のエーテル類、酢酸エチル、酢酸ブチル、エチルセロソルブアセテート、プロピレングリコートモノメチルエーテルアセテート等のエステル類、エタイート・イプロハノール等のアルコール類がある。

【0030】Oフィラー

フィラーは、本第1発明の感光性組成物を硬化させたパターンの機械的物性を改善する上で有効であり、好ましい具体例として、ビュームドンリカ及びガラスフリット等がある。

【003~】〇調製 5法

本発明の感光性組成物は、上述の成分を定法により混合する ことによって容易に調製することができる。

【9032】〇塗布方法

本第1発明の感光性組成物を基材上に塗布する方法は従来公知の方法で良い。好ましい方法として、例えば、スピンコート、パーコート、デ・ップコート、ロールコート及びスプレーコート等がある。本第1発明の感光性組成物を変布することができる好ましい基材には、ガラス、シリコン及び金属等がある。本第1発明の感光性組成物に溶剤を配合している場合は、塗布の後に加熱処理を行い塗腹中の溶剤を除去する。溶剤を除去するための加熱条件は特に限定しないが、光重合開始剤の分解や熱重合を防いため、1000以下とするのが望ましい。

Thermal polymerization initiator crosslink density of photosen sitive composition of this first invention is something whichpossesses effect which improves, there is a distributyl peroxide, a dictimyl peroxide or other peroxide, a azobisisobutyronitrile and a 2.2 - azobis (2.4-di methyl valeronitrile) or other azo compound as desirable embodiment proportion where thermal polymerization initiator is desirable, total amount per 100 parts 0.1 to 10 part. of photosensitive composition, is the more preferably 0.2 to 5 part.

[0029] .circ. solvent

In photosensitive composition of this first invention, solvent is effective to improvement of painting property, and improvement of workability when adjusting themembrane thickness of pattern which is formed with method which in addition itmentions later, is effective. There is a toluene, a xylene or other aromatic hydrocarbons, a acetone, a methylethylketone, a methyl isobutyl ketone, a cyclohexanone or other ketones, a dioxane or other ethers, a ethyl acetate, a butyl acetate, a ethyl cellosolve acetate, a propylene glycol monomethyl ether acetate or other esters, a ethanol, and a isopropanol or other alcohols as theembodiment where solvent is desirable.

[0030] .circ. filler

Filler when improving mechanical property of pattern which hardens the photosensitive composition of this first invention is effective, there is a furned silica and a glass frit etc as the desirable embediment.

[0031] .circ. preparation method

It can manufacture photosensitive composition of this invention, easily by mixing the above-mentioned component with fixed method.

[0032] .circ. application method

Method which applies photosensitive composition of this first invention on substrate is goodbeing method of prior public knowledge. As preferred method, there is a for example spin coating, a barcoat, a dip coating, a roll coating and a spray coatinger photosensitive composition of this first invention can be applied, is a glass, a silicon and ametal etc in desirable substrate. When solvent is combined to photosensitive composition of this first invention, afterapplication heat treatment is done and solvent in coating is removed. Especially it does not limit heating condition in order to remove solvent. In order to prevent disassembly of photoinitiator and thermal polymerization it is desirable to make 100 °C or below.

【0033】本第1発明の感光性組成物を塗布する際の好ましい模厚は、0 1~4μmであり、より好ましいは0 5~1μmであり、さらに好ましば1~2μmである。0 1μmよりも膜厚が薄い場合、後述の現像時に露光部が溶解してハターンの形状が変化する恐れがあり、4μmを越える膜厚では、加熱処理によりセラミックスの皮膜を制成した場合にフラックが生じる恐れがある。塗膜の膜厚は、膨光性組成物の固形分震度を調節することにより容易に調整することができる。

【0034】〇硬化方法

このようにして基材上に塗布した感光性組成物は、塗布面に活性エネルギー線を照射して基材上のパターン形成領域を通いさせることにより 所望の形状を有するパターンととかできる。活性エネルギー線は、本発明における光筆合計 は合物 (A) とれ合物 (らう) を重合させるのに必要なエネルギーを供給できる光線である。活性エネルギーを供給できる光線を取りましい例は、紫外線、エックス線、イオン線等のの心の要なエネルギー線の好ましい光源は、ステセメンランプ等である。所望のパターン形成領域に通光を照射する方法やレーザー光線を原射する方法がある。

【0035】〇現像

上記のようにして活性エネルギー線を照射して所望の領域を選択的に硬化させた塗膜を現像液と接触させることにより、未硬化の感光性組成物を除去して、所望のパターンを形成することができる。好ましい現像液は、有機溶剤、アルカリ性水溶液又はこれらの混合液である。有機溶剤の好ましい具体例として、エタノール、イソプロピルアルコール、アセトン、メチルエチルケトン等があり、アルカリ性水溶液の好ましい具体例として、木酸化ナトリウム、水酸化カリウム、炭酸ナトリウム及び炭酸カリウム等の水溶液がある。

【0036】①加勢

上記のようにして主硬化部を溶解除去した後、得られたハターンを加熱することによりセラミックス製パターンを形成することができる。好ましい加熱温度は、400℃以上であり、基材及びセラミックス製パターンが変質しない温度以下とすることが望ましい。なお、昇温及び冷却条件は特に制限がな、形成するハターンに応じて適宜調整すれば良い。一般に

[0033] When applying photosensitive composition of this first invention, desirable film thickness is the 0.1 to 4 m. is more preferably 0.5 to 3 m. furthermore is preferably 1 to 2 m. When film thickness is thin in comparison with 0.1 m., at time oflater mentioned development exposed part melting, there is a possibility the shape of pattern changing, with film thickness which exceeds the 4 m, there is a possibility crack oxcurring when film of the ceramic was formed with heat treatment. You can adjust film thickness of coating, easily by adjusting solid component concentration of photosensitive composition.

[0034] .circ. curing method

Irradiating irradiation to coated surface, it can designate photos ensitive composition whichwas applied on substrate this way, as pattern which possesses the desired shape by hardening patterned domain on substrate. As for irradiation, generating radical from photoinitiator in this invention, ifit should have been a light beam which can supply energy which isnecessary in order to polymerize compound (A) and compound (B), desirable example, ultraviolet light. X-ray, ion beam and electron beam etc is hight source where irradiation is desirable, is mercury lamp, metal halide lamp, the xenon lamp, and tungsten lamp etc. As method which irradiates selectively irradiation to desired patterned domain, through thephotomask of negative type from ray light source or planar light source of irradiation there is amethod which from point light source of method and laser beam or other irradiation which irradiatethe irradiation vis-a-vis coated surface directly irradiates irradiation to thedesired patterned domain.

[0035] Development

Irradiating irradiation as description above, removing uncured p hotosensitive composition the coating which selectively it hardens desired region by contacting with the developer, it can form desired pattern. Desirable developer, organic solvent and alkaline aqueous solution or is these mixed solution. There is a ethanol, a isopropyl alcohol, a acetone and a methylethylketone etc as embodiment wherethe organic solvent is desirable, there is a sodium hydroxide, a potassium hydroxide, a sodium carbonate and a potassium carbonate or other aqueous solution is desirable.

[0036] Heating

Dissolution and removal after doing uncured part, as description above ceramic pattern can beformed by heating pattern which is acquired. Desirable heating temperature is 400 °C or higher, substrate and ceramic pattern making thetemperature or lower which property change is not done are desirable. Furthermore, temperature rise, or cooling condition is not

、膜厚が大きい程 局部的な熱応力が発生しやすいので、昇温と冷却の速度を小さくすることが望ましい。加熱時の雰囲気を適宜制御することにより、加熱により生成するセラミックスの材質を制御することができる。例えば、窒素雰囲気下で加熱することにより寧化珪素にすることができ、大気等の酸化雰囲気下で加熱することにより二酸化ケイ素にすることができる。加熱前後におけるバターンの厚みや寸法の変化を小さくする目的には酸化雰囲気下で加熱することが好ましい

[0037]

【実施例】以下、実施例及び比較例により、本発明をより具体的に説明する。使用した材料の明細は下記の通りである。

- ・CERASET SN ランフサイド (株) 製商品名) ビニル基合 有ポリユリマッラザッ化合物 [化合物 (A)]
- アロニックスM 305 (東亞合成(株)製商品名): ペンタ エリスリトール ビリアクリレート「化合物(B)]
- ・アロニックスM 406 (東亞合成(株・製商品名::ジベンタエリスリュールベンタ及びヘキサアクリレート [化合物(B)]
- ・アロニックスTO ICE8(東亞合成(株) 製商品名): フェ ノールノボラックエポキシアクリレート [化合物(B:]
- アロニックスTD 1069(東亞合成(株) 製商品名): フェ ノールノボラックエボキシアクリレート [化合物(B)]
- ・Ingaoure 907(日本チバガイギー(株)製商品名) 2 ーメチルー 1 · · · 4 ー · メチルチオ)フェニル) 2 ーモルホリノー 1 フロバノン [光重合開始剤(C)]
- ・カヤキュアDETX-5 (日本化薬 (株) 製商品名): 2, 4-ジエチルチオキサントン [光重合開始剤 (C)]
- フロラー・ FD 1790 住技スリーエム (株) 製商品名) - フッ素系レイリン (剤
- ・プロデー・1 F3 40 (住友スリーエム 1株/製商品名) フル素系レベリング剤
- ・PGMAc フロビレングリコールモノメチルエーテルアセチート[溶剤]
- ・艇性 メチルエチルケトン [溶剤]

especially restriction and if adjust appropriately according to pattern which is formed, it is good. Because generally, extent and local thermal stress where membrane thickness is large areeasy to occur, it is desirable to make velocity of temperature rise and cooling small, material of ceramic which is formed by controlling atmosphere whenheating appropriately, with heating can be controlled. It is possible, to make silicon number by heating under for example nitrogen atmosphere it canmake silicon dioxide by heating under atmosphere or other oxidative atmosphere. It is desirable in thickness of pattern in heating front and backand object which makes change of dimension small to heat underthe oxidative atmosphere.

[0037]

[Working Example (s)] Below, with Working Example and Comparative Example, you explain from this invention concretely, material which you use below-mentioned sort is particular.

- * CERASET SN (rank side Ltd. make tradename): vinyl group-containing poly urea silazane compound [compound (A)]
- * Aronics M-305 (Toagosei Co. Ltd. (DB 69-056-9892) make tradename): pentaerythritol triacrylate [compound (B)]
- * Aronics M-400 (Toagosei Co. Ltd. (DB 69-056-9892) make tradename): dipentaerythritol penta, and hexa acrylate [compound (B)]
- * Aronics TC-1068 (Toagosei Co. Ltd. (DB 69-056-9892) make tradename): phenol novolak epoxy acrylate [compound (B)]
- * Aronics TO-1069 (Toagosei Co. Ltd. (DB 69-056-9892) make tradename): phenol novolak epoxy acrylate (compound (B)]
- * Irgacure 907 (Ciba-Geigy Japan Ltd. (DB 69-352-1168) make tradename):2 methyl 1 (4 (methylthio) phenyl) 2 morpholino 1 propanone [photoinitiator (C)]
- * Kayacure DETX-S (Nippon Kayaku Co. Ltd. (DB 69-054-74-68) make tradename) 2,4-di ethyl thioxanthone [photoinitiator (C)]
- * Fluorad FC-170C (Sumitomo 3M Limited (DB 69-059-9717) make tradename): fluorine type leveling agent
- * Fluorad FC-430 (Sumitomo 3M Limited (DB 69-059-9717) make tradename): fluorine type leveling agent
- * PGMAc: Propyletic glycol monomethyl ether acetate [solvent]
- * MEK: Methylethylketone [solvent]

【0038】〈実施例1'「CERAJET SN」70部、「アコニ ックスTO 1069」3 O部、「Irgacure907」5部、「カヤキ ュアDETX S」2部、2GMAc400部、及び、レベリング 剤として「フロラート'FC 1700」O 5部を混合して感光 性組成物を調製した。基材として厚さ2mmのガラス基板を 用い、スピンコーターにより感光性組成物を塗布し、80°C で10分間保持することにより乾燥した。この塗膜に対し、 マスクアライナーMA-10 (ミカサー株 製) を用いて、 ネガ原画を通じて露光を行った。積算露光量は、1000m J とした。この基板をアセトンに 2 分間浸漬し、未露光部を 容解除去した後、加熱処理を行った 加熱条件は 室温から 5時間がけ500°Cとし、1時間保持した後、10時間がけ 室温まで冷却した。このようにして得られたパターンの外観 を観察したところ、ネガ原画と同様のバターンが得られてい た。表面粗さ計によりパターンの膜厚を測定したところ、膜 厚は1 5μmだった。パターンの鉛筆硬度をJISK54 00に準じて、三菱鉛筆製ユニを用いて測定したところ、9 Hであった。

【0039】〈実施例2』「CERASET SN」80部、「アロニックス10 1068」20部、光重合開始剤として「Irgacure9 G7」5部、「カヤキュアDETX-S」2部、溶剤としてMEK 50 0部、及び、レヘリング剤として「フロラート* FC 430」0 1部を混合して感光性組成物を調製した。次に、この感光性組成物を用いた以外は、実施例1と同様にしてパターンを形成した。このようにして得られたパターンの外観を観察したところ、ネガ原画と同様のパターンが得られていた。パターンの関厚を測定したところ、膜厚は2.0μmだった。パターンの鉛筆硬度を測定したところ、9日であった。

【 O O 4 O 】 (実施例 3)「CERAJET SN」 4 O 部、「アロニックスN-400」5 O 部、「アロニックスTO 1068」1 O 部、「Irgacure907」5 部、「カヤキュアDETX S」 2 部、溶剤としてPGMAc 4 O O 部、及び レベリング剤として「フロラート FC 1700」O。5 部を混合して感光性組成物を調製した。次に、この感光性組成物を用いた以外は、実施例1 と同様にしてパターンを形成した。このようにして得られたパターンの外観を観察したところ、ネガ原画と同様のパターンが得られていた。パターンの膜厚を測定したところ、膜厚はO 7 よっだった。パターンの鉛筆硬度を測定したところ、9日であった。

【COO41】 (実施例4) 「CERASET SN」70部、「アロニックスTO 1069」20部、「アロニックスM 400」10部、「Irgacure907」5部、「カヤキュアDETX S」2部、PGMAc 400部、及び、レヘリング剤として「フロラート FC 1700」05部を混合して感光性組成物を調製した。基材として厚

[0038] (Working Example 1) "CERASET SN" Mixing " Fluorad FC-170C" 0 5 part 7.0 part and "Aronics TO-1069" 3.0 part . "Irgacure907" 5 part, " Kayacure DETX-S" 2 part, as PGMAc40 0 part, and leveling agent it manufactured thephotosensitive composition. As substrate it applied photosensitive composition making use of glass substrate of thethickness 2 mm, with spin coater, it dried 10 mm by keeping with 80°C. It exposed vis-a-vis this coating, making use of mask aligner MA - 10 (Mikasa KK make), through the negative original. integration exposure dose mide 1000 nd. This substrate 2 min was soaked in acetone, dissolution and removal after doingthe unexposed part, heat treatment was done. heating condition made 5 hours applying 500. C from room temperature, I hourafter keeping, cooled to 10 hours applying room temperature. When external appearance of pattern which it acquires in this way is observed the pattern which is similar to negative original was acquired. When film thickness of pattern was measured due to surface roughness gauge, film thicknesswas 1.5 m. pencil hardness of pattern when it measured according to JIS K5400, makinguse of Mitsubishi Pencil make Uni, it was a 9H.

[0039] (Working Example 2) "CERASET SN" 80 parts and "A ronics TO-1068" 2 0 parts as photoinitiator "Irgacure907" 5 parts," Kayacure DETX-S" 2 parts, as solvent mixing "Fluorad FC-430" 0.1 part as MEK 50 0 parts, and leveling agentit manufactured photosensitive composition. Next, other than using this photosensitive composition, pattern was formed to similar tothe Working Example 1. When external appearance of pattern which it acquires in this way is observed, the pattern which is similar to negative original was acquired. When film thickness of pattern was measured, film thickness was 2.0 m. When pencil hardness of pattern was measured, it was a 9H.

[0040] (Working Example 3) "CERASET SN" 4.0 part and "A ronics M-400" 5.0 part, "Aronics TO-1068" 10 part, "Irgacure907" 5 part, "Kayacure DETX-S" 2 part as solvent mixing "Fluorad FC-170C" 0.5 part as PGMAc40 0 part, and leveling agentit manufactured photosensitive composition. Next, other than using this photosensitive composition, pattern was formed to similar tothe. Working Example 1. When external appearance of pattern which it acquires in this way is observed, the pattern which is similar to negative original was acquired. When film thickness of pattern was measured, film thickness was 0.7 m. When pencil hardness of pattern was measured, it was a 9H.

[0041] (Working Example 4) "CERASET SN" Mixing "Fluorad FC-170C" 0.5 part 7 0 part and "Aronics TO-1069" 2 0 part, "Aronics M-400" 10 part, "Irgacure 907" 5 part, "Kayacure DETX-S" 2 part, as PGMAe40 0 part, and leveling agent immunifactured photosensitive composition. As substrate it

さ2mmのガラス基板を用い、スピンコーターにより感光性 組成物を塗布し、80℃に10分保持することで乾燥した。 この塗膜に対し、マスクアライナーMA-10を用いて、ネ ガ原画を通して露光を行った。積算露光量は、1000mJ とした。この基板を1%水酸化ナトノウム水溶液。エタノー ルニュー1の混合液に5分浸漬し軽。こすることで、未露光 部を除去した後、加熱処理を行った。加熱条件は、室温から 5時間かけ500℃とし、1時間保持した後、10時間かけ 室温まで冷却した。このようにして得られたハターンの外観 を観察したところ、このようにして得られたハターンが得られてい た。ハターンの膜厚を測定したところ、関厚は10μmだった。ハターンの鉛筆硬度を測定したところ、9Hであった

【0042】 比較例1)シラザン化合物としてボリペルヒドコシラザン・東燃(株)製)70部、「アロニックスTO-1069」30部、「Irgacure907」5部、「カヤキュアDETX-S」2部、PGMAC400部、及び、レヘリング剤として「フロラート FC 1700」0 5部を混合して感光性組成物を調製した。次に、この感光性組成物を用いた以外は、実施例1と同様にしてバターンを形成した。このようにして得られたパターンの外観を観察したところ、露光部の硬化が不十分なため露光部で溶解している部分が多くネガ原画と同様のバターンが得られなかった。

【0043】 比較例2)「CERASET SN」100部、「Irg acure907」5部、「カヤキュアDETX-S」2部、溶剤として PGMAc400部、及び、レベリング剤として「フロラート」 FC 170C」の 5部を混合して感光性組成物を調製した。次に、この感光性組成物を用いた以外は、実施例1と同様にしてパターンを形成した。このようにして得られたパターンの外観を観察したところ、露光部の硬化が不十分なため露光部で溶解している部分が多くネガ原画と同様のパターンが得られなかった。

【004年】 比較例3)「CERASET SN」70部、「アロニックスTO 1069」30部、PGMAc400部、及び、レベリング剤として「フロラート FC 1700」の 5部を混合して感光性組成物を調製した、次に、この感光性組成物を用いた以外は、実施例1と同様にしてハターンを形成した。このようにして得られたハターンの外観を観察したところ、露光部の硬化が不十分なため露光部で溶解している部分が多くネガ原画と同様のバターンが得られなかった。

applied photosensitive composition making use of glass substrate of thethickness 2 mm, with spin coater , in 80 °C 10 min it dried by factthat you keep. It exposed vis-a-vis this coating, making use of mask aligner MA - 10, through the negative original. integration exposure dose made 1000 ml This substrate 5 min was scaked in mixed solution of 1 % n sodium hydroxide water solution; ethanol =1:1 and by thefact that it rubs lightly, after removing unexposed part, heat treatment wasdone. heating condition made 5 hours applying 500 °C from room temperature. I hourafter keeping, cooled to 10 hours applying room temperature. When external appearance of pattern which it acquires in this way is observed, the pattern which is similar to negative original was acquired When film thickness of pattern was measured, film thickness was 1.0 m. When pencil hardness of pattern was measured, it was a 9H.

[0042] (Comparative Example 1) As silazane compound mixing "Fluorad FC-170C" 0.5 part poly perhydro silazane (Tonen Corporation (DB 69-057-5139) make) 7 0 part, "Aronics TO-1069" 3 0 part, the "Irgacure 907" 5 part, "Kayacure DETX-S" 2 part, as PGMAc40 0 part, and leveling agent atmanufactured photosensitive composition. Next, other than using this photosensitive composition, pattern was formed to similar tothe Working Example 1. When external appearance of pattern which it acquires in this way is observed, hardening exposed part because of insufficient portion which is been dissolving with exposed part to be many could not acquire pattern which is similar to negative original.

[0043] (Comparative Example 2) "CERASET SN" 100 parts a nd "Irgacure907" 5 part, "Kayacure DETX-S" 2 part, as solvent mixing "Fluorad FC-170C"0. 5 part as PGMAc40 0 part, and leveling agent it manufactured photosensitive composition. Next, other than using this photosensitive composition, pattern was formed to similar tothe Working Example 1. When external appearance of pattern which it acquires in this way is observed, hardening exposed part because of insufficient portion which is been dissolving with exposed part to be many could not acquire pattern which is similar to negative original.

[0044] (Comparative Example 3) "CERASET SN" Mixing " Flu orad FC-170C" 0, 5 part 7 0 part and " Aronics TO-1069" 3 0 part , as PGMAc40 0 part , the and leveling agent it nxinufactured photosensitive composition. Next, other than using this photosensitive composition, pattern was formed to similar to the Working Example 1. When external appearance of pattern which it acquires in this way is observed, hardening exposed part because of insufficient portion which is been dissolving with exposed part to be many could not acquire pattern which is similar to negative original.

[0045]

【発明の効果】本第1発明の感光性組成物は、シラザン化合物「A」と光硬化性化合物(B」が良好な感光性を示すので、本第2発明又は本第3発明により、従来の方法では不可能であった厚膜のハターンを容易に形成することができる。特に、本第3発明によれば、セラミックス製厚膜ハターンを容易に形成することができる。本第3発明により得られるハターンは、鉛筆硬度が大きく、基材或いは基材上に作製された電子回路、電子部品を保護する被膜として有用である。

[0045]

[Effects of the Invention] Because photosensitive composition of this first invention shows photosensitive where silazane compound (A) andthe photohardening compound (B) are satisfactory, with conventional method pattern of thick filmwhich is a impossible can be formed easily with this second invention or this 3rd invention. Especially, according to this 3rd invention, ceramic thick film pattern can be formedeasily. It is useful as coating to which as for pattern which is acquired by this 3rd invention, pencil hardness is large, protects substrate or the electronic circuit and electronic part which are produced on substrate.